ZADATCI :

POPUNI TABLICU PODATCIMA KOJI NEDOSTAJU

1.

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| IME ELEMENTA | SIMBOL | Z | N(p+) | N(e-) | N(n°) | A |
|  | c |  |  |  |  |  |
|  |  | 19 |  |  |  |  |
| CINK |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  | 40 |
|  |  |  |  | 47 |  |  |

2.u NEKOM ATOMU IMA 35 e- . MASENI BROJ IZNOSI 79.IZRAČUNAJ BROJ OSTALIH SUBATOMSKIH JEDINICA I NAPIŠI SIMBOL TOG ELEMENTA.

3.POMOĆU PSE-a ODREDI BROJ SUBATOMSKIH ČESTICA OLOVA AKO MU JE MASENI(NUKLEONSKI) BROJ207-

4.KOLIKO IMA SUBATOMSKIH ČESTICA U TRI ATOMA DUŠIKA.

5.ATOM NEKOG ELEMENTA IMA PROTONSKI BROJ 17. TAJ SE ELEMENT POJAVLJUJE U PRIRODI KAO SMJESA DVAJU IZOTOPA. NJIHOVI SU NUKLEONSKI BROJEVI 35 I 37.

a)KOJI JE TO ELEMENT?--------------

b)JE LI ON METAL ILI NEMETAL?\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

NADOPUNI TABLICU

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| OZNAKA IZOTOPA |  |  |
| N(p+) |  |  |
| N(e-) |  |  |
| N(n°) |  |  |

6.Izračunaj masu dva atoma olova i izrazi je u daltonima i kg.

7.Izračunaj masu tri atoma elementa atomskog broja 13.

8.Masa pet atoma nekog elementa iznosi 132.8 10-27 kg

Odredi koji je to element.

9.Izračunaj koliko je puta masa atoma željeza veća od mase atoma magnezija.